

日本国特許庁
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて
いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed
with this Office.

出願年月日 2003年12月 2日
Date of Application:

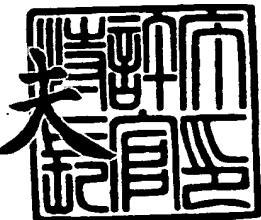
出願番号 特願2003-403687
Application Number:
[ST. 10/C] : [JP 2003-403687]

出願人 日本ペイント株式会社
Applicant(s):

2004年 1月 7日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

今井康



出証番号 出証特2003-3109340

【書類名】 特許願
【整理番号】 03-00161
【あて先】 特許庁長官殿
【国際特許分類】 B05D 3/10
【発明者】
 【住所又は居所】 東京都品川区南品川4丁目1番15号 日本ペイント株式会社内
 【氏名】 松川 真彦
【発明者】
 【住所又は居所】 東京都品川区南品川4丁目1番15号 日本ペイント株式会社内
 【氏名】 牧野 一宏
【発明者】
 【住所又は居所】 東京都品川区南品川4丁目1番15号 日本ペイント株式会社内
 【氏名】 島倉 俊明
【特許出願人】
 【識別番号】 000230054
 【氏名又は名称】 日本ペイント株式会社
【代理人】
 【識別番号】 100086586
 【弁理士】
 【氏名又は名称】 安富 康男
【選任した代理人】
 【識別番号】 100120019
 【弁理士】
 【氏名又は名称】 八木 敏安
【先の出願に基づく優先権主張】
 【出願番号】 特願2002-372773
 【出願日】 平成14年12月24日
【先の出願に基づく優先権主張】
 【出願番号】 特願2003-150946
 【出願日】 平成15年 5月28日
【手数料の表示】
 【予納台帳番号】 033891
 【納付金額】 21,000円
【提出物件の目録】
 【物件名】 特許請求の範囲 1
 【物件名】 明細書 1
 【物件名】 要約書 1
 【包括委任状番号】 0116684

【書類名】特許請求の範囲**【請求項 1】**

ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種、フッ素、並びに、イソシアネート基及び／又はメラミン基を含有する水溶性エポキシ化合物からなる化成処理剤であって、

前記ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種は、前記化成処理剤中の含有量が金属換算で 20 ~ 10000 ppm であり、

前記化成処理剤中の前記イソシアネート基及び／又はメラミン基を含有する水溶性エポキシ化合物は、含有量が固形分濃度で 5 ~ 5000 ppm であることを特徴とする化成処理剤。

【請求項 2】

ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種、フッ素、水溶性エポキシ化合物、並びに、ポリイソシアネート化合物及び／又はメラミン樹脂からなる化成処理剤であって、

前記ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種は、前記化成処理剤中の含有量が金属換算で 20 ~ 10000 ppm であり、

前記化成処理剤中の前記水溶性エポキシ化合物と前記ポリイソシアネート化合物及び／又はメラミン樹脂との合計量は、固形分濃度で 5 ~ 5000 ppm であることを特徴とする化成処理剤。

【請求項 3】

水溶性エポキシ化合物は、アミノ基を有する請求項 1 又は 2 記載の化成処理剤。

【請求項 4】

更に、亜鉛イオン、マグネシウムイオン、カルシウムイオン、アルミニウムイオン、マンガンイオン、鉄イオンからなる群から選ばれる少なくとも一種の金属イオン (A)、銅イオン (B) 及びケイ素含有化合物 (C) からなる群から選ばれる少なくとも 1 種を含有する請求項 1、2 又は 3 記載の化成処理剤。

【請求項 5】

ケイ素含有化合物 (C) は、シリカ、水溶性ケイ酸塩化合物、ケイ酸エステル類、アルキルシリケート類及びシランカップリング剤からなる群から選ばれる少なくとも一種である請求項 1、2、3 又は 4 記載の化成処理剤。

【請求項 6】

pH は、1.5 ~ 6.5 である請求項 1、2、3、4 又は 5 記載の化成処理剤。

【請求項 7】

請求項 1、2、3、4、5 又は 6 記載の化成処理剤により形成された化成皮膜を有することを特徴とする表面処理金属。

【請求項 8】

化成皮膜は、皮膜量が化成処理剤に含まれる金属の合計量とエポキシ化合物に含まれる炭素量との合計量で 0.1 ~ 500 mg/m² である請求項 7 記載の表面処理金属。

【請求項 9】

被処理物は、鉄系基材、亜鉛系基材及び／又はアルミ系基材からなる請求項 7 又は 8 記載の表面処理金属。

【書類名】明細書

【発明の名称】化成処理剤及び表面処理金属

【技術分野】

【0001】

本発明は、化成処理剤及び表面処理金属に関する。

【背景技術】

【0002】

金属材料表面にカチオン電着塗装を施す場合、通常、耐食性、塗膜密着性等の性質を向上させる目的で、化成処理が施されている。塗膜の密着性や耐食性をより向上させることができるとする観点から化成処理において用いられてきたクロメート処理は、近年、クロムの有害性が指摘されるようになっており、クロムを含まない化成処理剤の開発が必要とされてきた。このような化成処理としては、ジルコニウム化合物からなる金属表面処理液が知られている（例えば、特許文献1参照）。

【0003】

しかし、ジルコニウム化合物からなる金属表面処理液によって得られた化成皮膜は、カチオン電着塗装又は粉体塗装等により得られる塗膜との密着性が悪く、通常、このような塗装の前処理工程として行われることは少なかった。

【0004】

また、このようなジルコニウム化合物からなる金属表面処理液は、特に鉄系基材との密着性が不充分であるために、鉄系基材上に良好な化成皮膜を形成することが困難であった。このため、鉄、亜鉛、アルミニウム等の種々の金属素材からなる物品に対して一回の処理ですべての金属の表面処理を行うことができず、作業性の観点から非効率的であった。したがって、クロムを含まず、種々の金属素材からなる物品に対して一回で化成処理を施すことができる化成処理剤の開発が望まれている。

【0005】

【特許文献1】特開平7-310189号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0006】

本発明は、上記現状に鑑み、クロムを含まず、鉄、亜鉛、アルミニウム等のすべての金属に対して、リン酸亜鉛処理と同等以上の良好な化成処理を行うことができる化成処理剤を提供することを目的とするものである。

【課題を解決するための手段】

【0007】

本発明は、ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種、フッ素、並びに、イソシアネート基及び／又はメラミン基を含有する水溶性エポキシ化物からなる化成処理剤であって、上記ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種は、上記化成処理剤中の含有量が金属換算で20～1000ppmであり、上記化成処理剤中の上記イソシアネート基及び／又はメラミン基を含有する水溶性エポキシ化物は、含有量が固体分濃度で5～5000ppmであることを特徴とする化成処理剤である。

【0008】

本発明は、ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種、フッ素、水溶性エポキシ化物、並びに、ポリイソシアネート化合物及び／又はメラミン樹脂からなる化成処理剤であって、上記ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種は、上記化成処理剤中の含有量が金属換算で20～1000ppmであり、上記化成処理剤中の上記水溶性エポキシ化物と上記ポリイソシアネート化合物及び／又はメラミン樹脂との合計量は、固体分濃度で5～5000ppmであることを特徴とする化成処理剤である。

【0009】

出証特2003-3109340

上記水溶性エポキシ化合物は、アミノ基を有することが好ましい。
上記化成処理剤は、更に、亜鉛イオン、マグネシウムイオン、カルシウムイオン、アルミニウムイオン、マンガンイオン、鉄イオンからなる群から選ばれる少なくとも一種の金属イオン（A）、銅イオン（B）及びケイ素含有化合物（C）からなる群から選ばれる少なくとも1種を含有することが好ましい。

上記ケイ素含有化合物（C）は、シリカ、水溶性ケイ酸塩化合物、ケイ酸エステル類、アルキルシリケート類及びシランカップリング剤からなる群から選ばれる少なくとも一種であることが好ましい。

上記化成処理剤は、pHが1.5～6.5であることが好ましい。

【0010】

本発明は、上記化成処理剤により形成された化成皮膜を有することを特徴とする表面処理金属でもある。

上記化成皮膜は、皮膜量が化成処理剤に含まれる金属の合計量とエポキシ化合物に含まれる炭素量との合計量で0.1～500mg/m²であることが好ましい。
上記表面処理金属の被処理物は、鉄系基材、亜鉛系基材及び／又はアルミニ系基材からなることが好ましい。

以下に、本発明を詳細に説明する。

【0011】

本発明は、ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種、並びに、フッ素を含有し、クロム等の有害な重金属イオンを含有しない化成処理剤である。例えば、ジルコニウム含有化成処理剤により金属基材を処理すると、化成処理剤中に溶出した金属イオンがZrF₆²⁻のフッ素イオンを引き抜き、又、界面pHの上昇により、ジルコニウムの水酸化物又は酸化物が生成され、このジルコニウムの水酸化物又は酸化物が基材表面に析出していると考えられる。

【0012】

このような化成処理剤中に、エポキシ化合物を含有させると、エポキシ化合物がジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種をキレートする。これによってジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種の皮膜とエポキシ化合物皮膜との間に強固な密着性が得られるものと推測される。上記エポキシ化合物皮膜は、有機成分からなるものであるため、更にその上に形成される上記エポキシ化合物による塗膜等を形成する樹脂成分との親和性が強く、これによって強度の密着性が得られるものと推測される。

【0013】

更に、本発明の化成処理剤は、硬化剤として作用する成分を含有するものであることから、上記エポキシ化合物皮膜は、架橋反応を生じ、これによってより物理的性質に優れ、密着性及び耐食性に優れた有機皮膜層を形成することができるものもある。

【0014】

上記化成処理剤に含まれるジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種は、化成皮膜形成成分であり、基材にジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種を含む化成皮膜が形成されることにより、基材の耐食性や耐磨耗性を向上させ、更に、次に形成される塗膜との密着性を高めることができる。

【0015】

上記ジルコニウムの供給源としては特に限定されず、例えば、K₂ZrF₆等のアルカリ金属フルオロジルコネート；(NH₄)₂ZrF₆等のフルオロジルコネート；H₂ZrF₆等のフルオロジルコネート酸等の可溶性フルオロジルコネート等；フッ化ジルコニウム；酸化ジルコニウム等を挙げることができる。

【0016】

上記チタンの供給源としては特に限定されず、例えば、アルカリ金属フルオロチタネート、(NH₄)₂TiF₆等のフルオロチタネート；H₂TiF₆等のフルオロチタネート

酸等の可溶性フルオロチタネート等；フッ化チタン；酸化チタン等を挙げることができる

[0017]

上記ハフニウムの供給源としては特に限定されず、例えば、 H_2 HfF_6 等のフルオロハフニート酸・フッ化ハフニウム等を挙げることができる。

フネート酸；フッ化ハノーリム等を挙げることが出来る。
上記ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種の供給源としては、皮膜形成能が高いことから ZrF_6^{2-} 、 TiF_6^{2-} 、 HfF_6^{2-} からなる群より選ばれる少なくとも一種を有する化合物が好ましい。

[0 0 1 8]

上記化成処理剤に含まれるジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種の含有量は、金属換算で下限20 ppm、上限10000 ppmの範囲であることが好ましい。上記下限未満であると得られる化成皮膜の性能が不充分であり、上記上限を超えると、それ以上の効果は望めず経済的に不利である。上記下限は50 ppmがより好ましく、上記上限は2000 ppmがより好ましい。

[0019]

上記化成処理剤に含まれるフッ素は、基材のエッチング剤としての役割を果たすものである。上記フッ素の供給源としては特に限定されず、例えば、フッ化水素酸、フッ化アンモニウム、フッ化ホウ素酸、フッ化水素アンモニウム、フッ化ナトリウム、フッ化水素ナトリウム、フッ化ホウ素酸等のフッ化物を挙げることができる。また、錯フッ化物としては、例えば、ヘキサリウム等のフッ化物を挙げることができる。また、錯フッ化物としては、ケイフルオロケイ酸塩が挙げられ、その具体例としてケイフッ化水素酸、ケイフッ化水素酸亜鉛、ケイフッ化水素酸マンガン、ケイフッ化水素酸マグネシウム、ケイフッ化水素酸ニッケル、ケイフッ化水素酸鉄、ケイフッ化水素酸カルシウム等を挙げることができる。

[0 0 2 0]

本発明の化成処理剤は、水溶性エポキシ化合物を含有するものである。上記水溶性エポキシ化合物を化成処理剤に配合すると、エポキシ骨格によって塗料樹脂との親和性が向上するため、塗膜密着性が高まり、良好な安定性を示すことができると考えられる。

[0 0 2 1]

上記水溶性エポキシ化合物としては、必要量を化成処理剤中に溶解できる程度の溶解性を有するものであれば特に限定されず、エポキシ樹脂を骨格とするものであってよい。上記エポキシ樹脂としては特に限定されず、例えば、ビスフェノールA型エポキシ樹脂、ビスフェノールF型エポキシ樹脂、水素添加ビスフェノールA型エポキシ樹脂、水素添加ビスフェノールF型エポキシ樹脂、ビスフェノールAプロピレンオキサイド付加型エポキシ樹脂、ビスフェノールFプロピレンオキサイド付加型エポキシ樹脂、ノボラック型エポキシ樹脂等を挙げることができる。なかでも、ビスフェノールF型エポキシ樹脂が好ましく、ビスフェノールFエピクロルヒドリン型エポキシ樹脂がより好ましい。

[0 0 2 2]

上記水溶性エポキシ化合物は、アミノ基を有することが好ましい。このようなアミノ基を有する水溶性エポキシ化合物は、カチオン系化合物であり、親水／疎水のバランスを調整しているために、水溶液の pH が上昇することによって不溶化し、析出するという性質を有するものである。このため、金属／水溶液界面で pH が上昇することによって上記エポキシ化合物は、金属表面に析出しやすくなる。X 線光電子分光分析による分析の結果では、ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種からなる化成皮膜上に上記アミノ基を有する水溶性エポキシ化合物が析出していることが明らかとなった。得られた化成皮膜がこのような構造を有することによって、密着性を向上させることができるものと推測される。上記アミノ基としては特に限定されず、例えば、 $-NH_2$ 基、モノアルキルアミノ基、ジアルキルアミノ基、モノヒドロキシアミノ基、ジヒドロキシアミノ基、その他 1 級～3 級のアミンを有する化合物等を挙げることができる。

[0 0 2 3]

上記骨格を形成するエポキシ樹脂にアミノ基を導入する反応としては特に限定されるものではなく、溶媒中でエポキシ樹脂とアミン化合物とを混合する方法等の通常の方法を挙げ

ことができる。

【0024】

上記アミノ基を有する水溶性エポキシ化合物の例としては、アデカレジンEM-0436シリーズ、アデカレジンEM-0436Fシリーズ、アデカレジンEM0718シリーズ（いずれも旭電化工業社製）等の市販の製品を使用することもできる。

【0025】

上記水溶性エポキシ化合物は、リン元素を有するものであってもよい。上記リン元素は、リン酸エステル基として上記化溶性エポキシ化合物中に含まれることが好ましい。上記リン酸エステル基は、部分的にアルキル化されたものであってもよい。上記リン酸エステル基は、上記エポキシ基とリン酸化合物との反応によってエポキシ化合物に導入することができる。

【0026】

本発明の化成処理剤によって形成される皮膜は、硬化性を有するものである。すなわち、皮膜形成後に硬化反応を生じる成分を含有することによって、塗膜の物理的性質を改善し、密着性及び耐食性に優れた有機皮膜層を形成するものである。本発明においては、上記化成処理剤を、更に、ポリイソシアネート化合物及び／又はメラミン樹脂を含有するものとするか、又は、上記水溶性エポキシ化合物として、イソシアネート基及び／又はメラミン基を有する水溶性エポキシ化合物を含有するものとすることにより、得られる皮膜に硬化性を与えることができる。また、本発明の化成処理剤としては、上記水溶性エポキシ化合物としてイソシアネート基及び／又はメラミン基を有するものを使用し、同時にポリイソシアネート化合物及び／又はメラミン樹脂を含有するものであってもよい。

【0027】

上記ポリイソシアネート化合物及び／又はメラミン樹脂を有する化成処理剤を使用すると、上記水溶性エポキシ化合物が析出する際、同時にポリイソシアネート化合物及び／又はメラミン樹脂が析出し、その後の処理工程で加熱を受けることによって硬化反応が生じ、硬化膜が得られるものである。上記ポリイソシアネート化合物は、2以上のイソシアネート基を有する化合物であり、水性の化成処理剤中に安定して配合するために、ブロック剤でブロックされたブロックポリイソシアネート化合物又はハーフブロックポリイソシアネート化合物を使用することが好ましい。

【0028】

上記ブロック又はハーフブロックポリイソシアネート化合物は、ポリイソシアネート化合物にブロック剤を付加することによって得られ、加熱によりブロック剤が解離してイソシアネート基が発生する。このイソシアネート基によって上記水溶性エポキシ化合物との間に架橋反応が生じ、塗膜密着性が更に高められる。上記ポリイソシアネート化合物としては特に限定されず、例えば、ヘキサメチレンジイソシアネート（3量体を含む）、テトラメチレンジイソシアネート、トリメチルヘキサメチレンジイシシアネート等の脂肪族ジイソシアネート、イソホロンジイソシアネート、4, 4'-メチレンビス（シクロヘキシルイソシアネート）等の脂環族ポリイソシアネート、4, 4'-ジフェニルメタンジイソシアネート、トリレンジイソシアネート、キシリレンジイソシアネート等の芳香族ジイソシアネート等を挙げることができる。

【0029】

上記ブロック剤としては特に限定されず、例えば、n-ブタノール、n-ヘキシルアルコール、2-エチルヘキサノール、ラウリルアルコール、フェノールカルビノール、メチルフェニルカルビノール等の一価のアルキル（又は芳香族）アルコール類；エチレングリコールモノヘキシルエーテル、エチレングリコールモノ2-エチルヘキシルエーテル等のセロソルブ類；フェノール、パラ-t-ブチルフェノール、クレゾール等のフェノール類；ジメチルケトオキシム、メチルエチルケトオキシム、メチルイソブチルケトオキシム、メチルアミルケトオキシム、シクロヘキサンオキシム等のオキシム類；ε-カプロラクタム、γ-ブチロラクタムに代表されるラクタム類等を挙げることができる。オキシム類及びラクタム類のブロック剤は低温で解離するため、樹脂硬化性の観点からより好ましい。

[0 0 3 0]

上記メラミン樹脂としては特に限定されず、例えば、メトキシ基、エトキシ基、n-ブロキシ基、i-ブロキシ基等のアルコキシ基を有するアルコキシメチルメラミン樹脂等を挙げることができる。上記アルコキシメチルメラミン樹脂は、通常メラミンにホルムアルデヒド、パラホルムアルデヒド等のアルデヒドを付加反応又は付加縮合反応させて得たメチロールメラミン樹脂を、炭素数1～4の1価アルコールでエーテル化して得られる。本発明においては、メチルエーテル基が好適である。

[0 0 3 1]

上記メラミン樹脂の具体例としては、メトキシ基を有するタイプ（メチルエーテル型）として、サイメル303、サイメル325、サイメル327、サイメル350、サイメル370、サイメル385（いずれも三井サイアナミッド（株）製）や、スミマールM40S、スミマールM50S、スミマールM100（いずれも住友化学工業（株）製）等が挙げられる。またブトキシ基を有するタイプ（ブチルエーテル型）としては、ユーバン20S（E60、ユーバン20SE125、ユーバン20SE128（いずれも三井東圧化学（株）製）や、スーパーべックアミンG821、スーパーべックアミンJ820（いずれも大日本インキ化学工業（株）製）や、マイコート506、マイコート508（いずれも三井サイアナミッド（株）製）等が挙げられる。さらに、混合エーテル型メラミンとしては、サイアナミッド（株）製）や、ニカラックMX-40、ニカラックMX-45（いずれも三和ケミカル（株）製）等が挙げられる。

【0 0 3 2】

本発明の化成処理剤は、上記水溶性エポキシ化合物とポリイソシアネート化合物及び／又はメラミン樹脂との合計量を固体分濃度で、下限5 ppm、上限5000 ppmの範囲内において含有することが好ましい。5 ppm未満であると、得られる化成皮膜中において、適正な塗装後性能が得られないおそれがあり、5000 ppmを超えると、効率的に化成皮膜が形成されないおそれがある。より好ましい下限は30 ppm、より好ましい上限は2000 ppmである。

[0 0 3 3]

本発明の化成処理剤において、上記イソシアネート基及び／又はメラミン基を有する水溶性エポキシ化合物を使用する場合、上記水溶性エポキシ化合物中のイソシアネート基及び／又はメラミン基によって、架橋反応が生じ、硬化膜を形成することができるものである

[0 0 3 4]

上記イソシアネート基は、例えば、ブロック剤によってブロックされたハーフブロックシリソシアネート化合物を水溶性エポキシ化合物と反応させることによって水溶性エポキシリソシアネート化合物中に導入することができる。

[0 0 3 5]

上記ハーフブロックジイソシアネート化合物は、ジイソシアネート化合物とブロック剤とを、イソシアネート基が過剰となる割合で反応させることによって得ることができる。上記反応において使用することができるブロック剤としては、上述した化合物を使用することができる。上記ハーフブロックジイソシアネート化合物の合成、及び、ハーフブロックジイソシアネート化合物と水溶性エポキシ化合物との反応は、特に限定されず、公知の方法によって行うことができる。

[0036]

上記メラミン基を水溶性エポキシ化合物中に導入する方法としては特に限定されず、例えば、ビスフェノールA型エポキシ樹脂、ビスフェノールF型エポキシ樹脂等にサイメル385等のメラミン樹脂を添加し、80℃で2時間、加熱しながら攪拌する方法等を挙げることができる。

[0037]

本発明の化成処理剤においては、硬化反応を生じるエポキシ化合物とイソシアネート基及び／又はメラミン基との官能基比が一定に保たれることから、上記水溶性エポキシ化合物及び／又はメラミン樹脂とを使用するよりも、上記イソシアネート化合物及び／又はメラミン基を有する水溶性エポキシ化合物を使用する方が好ましい。

【0038】

本発明の化成処理剤は、上記イソシアネート基及び／又はメラミン基を有する水溶性エポキシ化合物を固形分濃度で、下限5 ppm、上限5000 ppmの範囲内で含有することが好ましい。5 ppm未満であると、得られる化成皮膜中において、適正な塗装後性能が得られないおそれがあり、5000 ppmを超えると、効率的に化成皮膜が形成されないおそれがある。より好ましい下限は30 ppm、より好ましい上限は2000 ppmである。

【0039】

本発明の化成処理剤は、更に、亜鉛イオン、マグネシウムイオン、カルシウムイオン、アルミニウムイオン、マンガンイオン、鉄イオンからなる群から選ばれる少なくとも一種（A）、銅イオン（B）、及び、ケイ素含有化合物（C）からなる群から選ばれる少なくとも一種を含有することが好ましい。これらの成分を含有することによって、より塗膜密着性を向上させることができる。

【0040】

上記亜鉛イオン、マグネシウムイオン、カルシウムイオン、アルミニウムイオン、マンガニイオン、鉄イオンからなる群から選ばれる少なくとも一種の金属イオン（A）の含有量は、下限1 ppm、上限5000 ppmの範囲内であることが好ましい。1 ppm未満では、下限1 ppm、上限5000 ppmを超えると、得られる化成皮膜の耐食性が低下して好ましくない。5000 ppmを超えると、それ以上の効果の向上はみられず経済的に不利であり、塗装後密着性が低下するおそれがある。上記下限は、20 ppmがより好ましく、上記上限は、2000 ppmがより好ましい。

【0041】

上記銅イオン（B）の含有量は、下限0.5 ppm、上限100 ppmの範囲内であることが好ましい。0.5 ppm未満であると、得られる化成皮膜の耐食性が低下して好ましくない。100 ppmを超えると、亜鉛系基材及びアルミニウム系基材に対して負の作用をもたらすおそれがある。上記下限は、2 ppmがより好ましく、上記上限は、50 ppmがより好ましい。上記銅イオンは、特に、金属基材表面に置換めつきすることにより化成皮膜を安定化する効果が高く、金属基材表面に生じる錆を安定化するため、他の成分と比較して少量で高い効果を得ることができると推測される。

【0042】

上記（A）及び（B）の各成分の供給源としては特に限定されず、例えば、硝酸化物、硫酸化物、又は、フッ化物等として化成処理剤に配合することができる。なかでも、化成反応に悪影響を及ぼさないため、硝酸化物が好ましい。

【0043】

上記ケイ素含有化合物（C）としては特に限定されず、例えば、水分散性シリカ等のシリカ、ケイ酸ナトリウム、ケイ酸カリウム、ケイ酸リチウム等の水溶性ケイ酸塩化合物、ケイ酸エステル類、ジエチルシリケート等のアルキルシリケート類等を挙げることができる。なかでも、化成皮膜のバリアー性を高める効果があることからシリカが好ましく、化成処理剤中の分散性が高いことから水分散性シリカがより好ましい。上記水分散性シリカとしては特に限定されず、例えば、ナトリウム等の不純物が少ない、球状シリカ、鎖状シリカ、アルミ修飾シリカ等を挙げることができる。上記球状シリカとしては特に限定されず、例え、「スノーテックスN」、「スノーテックスO」、「スノーテックスOX S」、「スノーテックスUP」、「スノーテックスXS」、「スノーテックスAK」、「スノーテックスOUP」、「スノーテックスC」、「スノーテックスOL」（いずれも日産化成工業株式会社製）等のコロイダルシリカや、「アエロジル」（日本アエロジル株式会社製）等のヒュームドシリカ等を挙げることができる。上記鎖状シリカとしては特に限定されず、例え、「スノーテックスN」、「スノーテックスO」、「スノーテックスOX S」、「スノーテックスUP」、「スノーテックスXS」、「スノーテックスAK」、「スノーテックスOUP」、「スノーテックスC」、「スノーテックスOL」（いずれも日産化成工業株式会社製）等のコロイダルシリカや、「アエロジル」（日本アエロジル株式会社製）等のヒュームドシリカ等を挙げることができる。

れず、例えば、「スノーテックスPS-M」、「スノーテックスPS-MO」、「スノーテックスPS-SO」(いずれも日産化学工業株式会社製)等のシリカゾル等を挙げることができる。上記アルミ修飾シリカとしては、「アデライトAT-20A」(旭電化工業株式会社製)等の市販のシリカゾル等を挙げることができる。

【0044】

上記ケイ素含有化合物(C)の含有量は、ケイ素成分として、下限1 ppm、上限500 ppmの範囲内であることが好ましい。1 ppm未満であると、得られる化成皮膜の耐食性が低下して好ましくない。5000 ppmを超えると、それ以上の効果の向上はみられず経済的に不利であり、塗装後密着性が低下するおそれがある。上記下限は、5 ppmがより好ましく、上記上限は、2000 ppmがより好ましい。

【0045】

上記ケイ素含有化合物(C)としては、更に、シランカップリング剤及びそれらの加水分解物を挙げることもできる。上記シランカップリング剤としては特に限定されないが、例えば、アミノ基含有シランカップリング剤等が好適に使用される。化成処理剤に上記アミノ基含有シランカップリング剤を配合することにより、化成皮膜と電着塗装、粉体塗装による塗膜との界面において硬化反応が促進され、両者の密着性が向上される。上記アミノ基含有シランカップリング剤としては、分子中に少なくとも1つのアミノ基を有し、かつ、シロキサン結合を有するものであれば特に限定されない。

【0046】

上記アミノ基含有シランカップリング剤としては特に限定されず、例えば、N-2(アミノエチル)3-アミノプロピルメチルジメトキシシラン、N-2(アミノエチル)3-アミノプロピルトリメトキシシラン、N-2(アミノエチル)3-アミノプロピルトリエトキシシラン、3-アミノプロピルトリメトキシシラン、3-アミノプロピルトリエトキシシラン、3-トリエトキシシリル-N-(1,3-ジメチル-ブチリデン)プロピルアミン、N-(ビニルベンジル)-2-アミノエチル-3-アミノプロピルトリメトキシシラン、N,N-ビス[3-(トリメトキシシリル)プロピル]エチレンジアミン等を挙げることができる。

【0047】

上記シランカップリング剤は、その加水分解物であってもよい。上記シランカップリング剤の加水分解物は、従来公知の方法、例えば、シランカップリング剤をイオン交換水に溶かし、任意の酸で酸性に調整する方法等により製造することができる。

【0048】

上記(A)～(C)の各成分は、単独で使用しても、必要に応じて2以上の成分を併用して使用するものであってもよい。2以上の成分を同時に使用する場合、各成分の含有量がそれぞれ上記範囲内にあることが好ましく、各成分の合計量は、特に限定されるものではない。

特に好ましい組み合わせとしては、亜鉛イオン、マグネシウムイオン、カルシウムイオン、アルミニウムイオン、マンガンイオン、鉄イオンからなる群から選ばれる少なくとも一種の金属イオン(A)と銅イオン(C)、ケイ素含有化合物(B)と銅イオン(C)の組み合わせを挙げることができる。

【0049】

本発明の化成処理剤は、pHが下限1.5、上限6.5の範囲内に調整されていることが好ましい。pH 1.5未満であると、水溶性エポキシ化合物が析出しにくくなるため、塗膜密着性を充分に改善することができない場合がある。pHが6.5を超えると、化成処理反応が充分に進行しない場合がある。上記下限は、2.0がより好ましく、上記上限は5.5がより好ましい。上記下限は、2.5が更に好ましく、上記上限は、5.0が更に好ましい。本発明の化成処理剤は、上述したような錯フッ化物イオンや、硝酸塩、硫酸塩、フッ化物塩等を含有する場合があるため、pHを上記範囲内に調整するためには、アルカリ成分を添加することが好ましい。pHを調整するために使用することができるアルカリ成分としては特に限定されず、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、アンモニア、アカリ成分としては特に限定されず、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、アンモニア、ア

ミン化合物等を挙げることができる。

【0050】

本発明の化成処理剤は、実質的にリン酸イオンを含有しないものであることが好ましい。実質的にリン酸イオンを含まないとは、リン酸イオンが化成処理剤中の成分として作用する程含まれていないことを意味する。上記化成処理剤が実質的にリン酸イオンを含まないものであると、環境負荷の原因となるリンを実質的に使用することができなく、リン酸亜鉛処理剤を使用する場合に発生するリン酸鉄、リン酸亜鉛等のようなスラッジの発生を抑制することができる。更に、リンによる環境負荷がなくなり、廃水作業性の点で大きな利点となる。

【0051】

本発明の化成処理剤による金属表面の処理方法は、特に限定されるものではなく、金属表面に上記化成処理剤を接触させることによって行うことができる。処理方法としては特に限定されず、例えば、浸漬法、スプレー法、ロールコート法等を挙げることができる。

【0052】

上記処理方法においては、処理液の温度を下限20℃、上限70℃の範囲内に調整することによって行うことが好ましい。このような温度範囲内で反応を行うことによって、化成処理反応を効率よく行うことができる。上記下限は、30℃であることがより好ましく、上記上限は、50℃であることがより好ましい。処理時間は、化成処理剤の濃度や処理温度によっても異なるが、20～300秒であることが好ましい。

【0053】

上記処理方法においては、上記化成処理剤によって化成処理される前に脱脂処理、脱脂後水洗処理を行い、化成処理後に化成後水洗処理を行うことが好ましい。

【0054】

上記脱脂処理は、基材表面に付着している油分や汚れを除去するために行われるものであり、無リン・無窒素脱脂洗浄液等の脱脂剤により、通常30～55℃において数分間程度の浸漬処理がなされる。所望により、脱脂処理の前に、予備脱脂処理を行うことも可能である。

上記脱脂後水洗処理は、脱脂処理後の脱脂剤を水洗するために、大量の水洗水によって1回又はそれ以上スプレー処理を行うことにより行われるものである。

【0055】

上記化成後水洗処理は、その後の各種塗装後の密着性、耐食性等に悪影響を及ぼさないようにするために、1回又はそれ以上により行われるものである。この場合、最終の水洗は、純水で行われることが適当である。この化成後水洗処理においては、スプレー水洗又は浸漬水洗のどちらでもよく、これらの方法を組み合わせて水洗することもできる。また、本発明の化成処理剤を使用する化成処理は、表面調整処理等を行わなくてもよいことから、作業性の点でも優れている。

【0056】

本発明の化成処理剤を使用する化成処理においては、上記化成後水洗処理の後で乾燥工程は必ずしも必要ではない。乾燥工程を行わず化成皮膜がウェットな状態のまま、塗装を行っても得られる性能に影響は与えない。また、乾燥工程を行う場合は、冷風乾燥、熱風乾燥等を行うことが好ましい。熱風乾燥を行う場合、有機分の分解を防ぐためにも、300℃以下が好ましい。

【0057】

本発明の化成処理剤により処理される金属基材は、鉄系基材、アルミニウム系基材、及び、亜鉛系基材等を挙げることができる。鉄、アルミニウム、及び、亜鉛系基材とは、基材が鉄及び／又はその合金からなる鉄系基材、基材がアルミニウム及び／又はその合金からなるアルミニウム基材、基材が亜鉛及び／又はその合金からなる亜鉛系基材を意味する。本発明の化成処理剤は、鉄系基材、アルミニウム系基材、及び、亜鉛系基材のうちの複数の金属基材からなる被塗物の化成処理に対しても使用することができる。

【0058】

本発明の化成処理剤は、通常のジルコニウム等からなる化成処理剤においては、充分な塗膜密着性を得ることが困難である鉄系基材に対しても、良好な塗膜を形成することができるので好ましく、このため、特に少なくとも一部に鉄系基材を含む被処理物の処理にも使用することができる点で優れた性質を有するものである。本発明の化成処理剤により形成された化成皮膜を有する表面処理金属も本発明の一つである。

【0059】

上記鉄系基材としては特に限定されず、例えば、冷延鋼板、熱延鋼板等を挙げることができる。上記アルミニウム系基材としては特に限定されず、例えば、5000番系アルミニウム合金、6000番系アルミニウム合金等を挙げることができる。上記亜鉛系基材としては特に限定されず、例えば、亜鉛めっき鋼板、亜鉛-ニッケルめっき鋼板、亜鉛-鉄めっき鋼板、亜鉛-クロムめっき鋼板、亜鉛-アルミニウムめっき鋼板、亜鉛-チタンめっき鋼板、亜鉛-マグネシウムめっき鋼板、亜鉛-マンガンめっき鋼板等の亜鉛系の電気めっき、溶融めっき、蒸着めっき鋼板等の亜鉛又は亜鉛系合金めっき鋼板等を挙げができる。上記化成処理剤を用いて、鉄、アルミニウム及び亜鉛系基材を同時に化成処理することができる。

【0060】

本発明の化成処理剤により得られる化成皮膜は、皮膜量が化成処理剤に含まれる金属の合計量とエポキシ化合物に含まれる炭素量との合計量で下限0.1mg/m²、上限500mg/m²であることが好ましい。0.1mg/m²未満であると、均一な化成皮膜が得られず好ましくない。500mg/m²を超えると、経済的に不利である。上記下限は、5mg/m²がより好ましく、上記上限は、200mg/m²がより好ましい。

【0061】

本発明の化成処理剤により形成された化成皮膜を有する金属基材に対して行うことができる塗装としては特に限定されず、カチオン電着塗装、粉体塗装等の従来公知の塗装を行うことができる。なかでも、鉄、亜鉛、アルミニウム等の全ての金属に対して良好な処置を施すことができることから、少なくとも一部が鉄系基材からなる被処理物のカチオン電着塗装の前処理として好適に使用することができる。上記カチオン電着塗装としては特に限定されず、アミノ化エポキシ樹脂、アミノ化アクリル樹脂、スルホニウム化エポキシ樹脂等からなる従来公知のカチオン電着塗料を塗布することができる。

【発明の効果】

【0062】

本発明の化成処理剤は、ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種を皮膜形成成分として含有する化成処理剤である。本発明の化成処理剤によって形成された化成皮膜は、塗膜との密着性が良好であるため、金属と塗膜との密着性を改善させるための金属表面の前処理として使用することができる。更に、本発明の化成処理剤は、従来ジルコニウム等からなる化成処理剤では充分な密着性を得ることができなかった鉄系基材に対しても良好な化成皮膜を形成することができるものであって、鉄、亜鉛、アルミニウム等の種々の金属素材からなる被塗装物に対して一回の処理ですべての金属に表面処理を行うことができるものである。

【発明を実施するための最良の形態】

【0063】

以下に実施例を挙げて、本発明を更に詳しく説明するが、本発明はこれら実施例のみに限定されるものではない。また、実施例中、「部」は特に断りのない限り「質量部」を意味し、「%」は特に断りのない限り「質量%」を意味する。

【0064】

製造例1（アミノ基含有水溶性エポキシ化合物Aの製造方法）
エポキシ等量190のビスフェノールFエピクロルヒドリン型エポキシ化合物190質量部にジエタノールアミン30部、酢酸セロソルブ110部を加え、100℃で2時間反応させ、不揮発分70%のアミノ基含有水溶性エポキシ化合物Aを得た。

【0065】

製造例 2 (リン元素を有するアミノ基含有水溶性エポキシ化合物Bの製造方法)

エポキシ等量190のビスフェノールFエピクロルヒドリン型エポキシ化合物190質量部にリン酸モノエチル38部を配合し、130℃で3時間攪拌しリン元素を有するエポキシ樹脂を得た。さらにジエタノールアミン30部、酢酸セロソルブ110部を加え、100℃で2時間反応させ、不揮発分70%のリン元素を有するアミノ基含有水溶性エポキシ化合物Bを得た。

【0066】

製造例 3 (イソシアネート基を有するアミノ基含有水溶性エポキシ化合物Cの製造方法)
NCOが13.3%、不揮発分75%のトリメチロールプロパンの2,4-トルエンジイソシアネートプレコポリマーを100部、ノニルフェノール44部、ジメチルベンジルアミン5部、酢酸セロソルブ65部を混合し、窒素下80℃で3時間攪拌、反応させ、不揮発分70%、NCO%が20%の部分ブロック化ポリイソシアネートを得た。

上記製造例1で製造したアミノ基含有水溶性エポキシ化合物A70部と上記部分ブロック化ポリイソシアネート30部を混合し、80℃で4時間攪拌して反応させた後、赤外線分光分析でNCO基の吸収が完全になくなることを確認した。その後酢酸3部を混合し、さらにイオン交換水で希釈して不揮発分25%、pH4.1であるイソシアネート基を有するアミノ基含有水溶性エポキシ化合物Cを得た。

【0067】

製造例 4 (リン元素及びイソシアネート基を有するアミノ基含有水溶性エポキシ化合物Dの製造方法)

上記製造例1で製造したアミノ基含有水溶性エポキシ化合物Aの代わりに、上記製造例2で製造したリン元素を有するアミノ基含有水溶性エポキシ化合物Bを使用する以外は、上記製造例3と同様にしてリン元素及びイソシアネート基を有するアミノ基含有水溶性エポキシ化合物Dを得た。

【0068】

樹脂製造例 5 (リン元素及びイソシアネート基を有するアミノ基含有水溶性エポキシ化合物Eの製造方法)

エポキシ等量190のビスフェノールFエピクロルヒドリン型エポキシ樹脂の代わりにエポキシ等量500のビスフェノールAエピクロルヒドリン型エポキシ化合物を用い、さらにアミン付加の際にジエタノールアミン30部と酢酸セロソルブ110部の代わりにN-メチルエタノールアミン65部と酢酸セロソルブ245部を用いたこと以外は、上記製造例4と同様にして、リン元素及びイソシアネート基を有するアミノ基含有水溶性エポキシ化合物Eを得た。

【0069】

実施例 1～13、比較例 5～12

市販の冷間圧延鋼板(S P C C - S D、日本テストパネル社製、70mm×150mm×0.8mm)、亜鉛系めっき鋼板(G A 鋼板、日本テストパネル社製、70mm×150mm×0.8mm)、500系アルミニウム(日本テストパネル社製、70mm×150mm×0.8mm)又は6000系アルミニウム(日本テストパネル社製、70mm×150mm×0.8mm)を基材として、下記の条件で塗装前処理を施した。

(1) 塗装前処理

脱脂処理：2質量%「サーフクリーナーEC92」(日本ペイント社製脱脂剤)で40℃、2分間浸漬処理した。

脱脂後水洗処理：水道水で30秒間スプレー処理した。

【0070】

化成処理：表1に示した組成を有する化成処理剤を調製し、表1に記載された条件で化成処理剤中に金属基材を浸漬することによって、化成処理を行った。なお、pHの調整には、硝酸及び水酸化ナトリウムを用いた。

【0071】

化成後水洗処理：水道水で30秒間スプレー処理した。更にイオン交換水で30秒間スプ

レー処理した。

水洗処理後の金属基材を乾燥せずにウェットなまま電着塗装を行った。

【0072】

(2) 塗装

化成処理剤 1 L当たり 1 m² の金属基材を処理した後に、「パワーニクス 110」（日本ペイント社製カチオン電着塗料）を用いて乾燥膜厚 20 μm になるように電着塗装し、水洗後、170℃で 20 分間加熱して焼き付け、試験板を作成した。

【0073】

比較例 1～4

脱脂後水洗処理の後に、サーフファイン 5N-8M（日本ペイント社製）を用いて室温で 30 秒間表面調整を行い、サーフダイン SD-6350（日本ペイント社製リン酸亜鉛系化成処理剤）を用いて 35℃で 2 分間浸漬処理を行うことで化成処理を施したこと以外は実施例 1 と同様にして試験板を得た。化成処理剤の pH 及び処理条件は、表 1 に示した通りである。

【0074】

実施例 14～17

ポリイソシアネート化合物としてデュラネット E 402（旭化成工業社製）、メラミン樹脂としてサイメル 385（三井サイアナミッド（株）製）を使用し、表 2 に示した組成を有する化成処理剤を調製し、実施例 1 と同様にして試験板を作成した。

【0075】

【表1】

No	Zr/Ti ¹⁾	エポキシ化合物	金属イオン	Si化合物	pH	処理時間(秒)	温度(°C)
実施例1	Zr(100ppm)	D(300ppm)	なし	なし	4	60	40
実施例2	Zr(100ppm)	E(300ppm)	Zn(500ppm)	なし	4	60	40
実施例3	Zr/Ti(250/100)	D(4000ppm)	Mg(300ppm)+Ca(100ppm)	なし	3.5	120	40
実施例4	Zr(8000ppm)	C(1000ppm)	Mg(800ppm)	SiO ₂ (3ppm)	2.5	90	25
実施例5	Zr(30ppm)	D(100ppm)	Zn(2ppm)+Mg(2ppm)+Al(2ppm)	A(50ppm)	6	90	60
実施例6	Zr(100ppm)	E(300ppm)	Cu(5ppm)	なし	4	60	40
実施例7	Zr(100ppm)	E(100ppm)	Zn(300ppm)+Mn(30ppm)	B(100ppm)	3	90	40
実施例8	Zr(250ppm)	D(500ppm)	Zn(500ppm)	C(4500ppm)	4	60	40
実施例9	Zr(500ppm)	C(300ppm)	Mg(500ppm)	D(100ppm)	4	60	40
実施例10	Zr(250ppm)	D(300ppm)	Fe(100ppm)+Zn(200ppm)	SiO ₂ (50ppm)	4.5	1000	35
実施例11	Zr(100ppm)	E(200ppm)	Cu(5ppm)	SiO ₂ (100ppm)	4	120	40
実施例12	Ti(1000ppm)	C(500ppm)	Zn(100ppm)	A(100ppm)	4	60	35
実施例13	Zr(3000ppm)	E(300ppm)	Zn(500ppm)	SiO ₂ (200ppm)	3.5	60	40
比較例1	リン酸亜鉛	—	—	—	—	120	35
比較例2	リン酸亜鉛	—	—	—	—	120	—
比較例3	リン酸亜鉛	—	—	—	—	120	—
比較例4	リン酸亜鉛	—	—	—	—	120	—
比較例5	Zr(500ppm)	A(500ppm)	Zn(500ppm)	SiO ₂ (500ppm)	4	60	40
比較例6	Zr(250ppm)	B(25ppm)	Zn(500ppm)+Mg(500ppm)	なし	4	60	40
比較例7	Ti(250ppm)	B(500ppm)	Cu(80ppm)	なし	4	10	35
比較例8	Zr(500ppm)	A(500ppm)	なし	ケイ酸Na(0.5ppm)	4	60	40
比較例9	Zr(100ppm)	F(300ppm)	なし	なし	4	60	40
比較例10	Zr(15000ppm)	F(20000ppm)	Fe(15000ppm)	SiO ₂ (12000ppm)	4	60	40
比較例11	Zr(100ppm)	F(100ppm)	Cu(200ppm)	なし	4	90	40
比較例12	Zr(10ppm)	F(500ppm)	Mn(0.5ppm)	ケイ酸Na(0.5ppm)	4	3	18

注1) Zr源としてはH₂ZrF₆を使用し、Ti源としてはH₂TiF₆を用いた。

注2) ZrやTiやその他の金属イオン濃度は金属成分としての濃度

注3) エポキシ化合物濃度は固形分濃度として表示

化合物F：デナキャストEM-101（長瀬産業社製、エピビス型のエポキシ樹脂を乳化した水分散型エポキシ樹脂）

注4) SiO₂やけい酸Naの濃度はSi成分濃度として表記。

Si化合物A：KBP-90（信越シリコン社製）

Si化合物B：アーミノフッルトリエキシラン（信越シリコン社製）

Si化合物C：Si化合物Bに酢酸を添加してpH4に調整した後、室温で3日間加水分解したもの

Si化合物D：アーケリシテキシラン（信越シリコン社製）

注5) 処理を行った素材は下記のものである。

SPC：冷延鋼板：SPCC-SD（日本テストパネル社製）

GA：亜鉛系メッキ鋼板（日本テストパネル社製）

5000AI：5000系アルミ（日本テストパネル社製）

6000AI：6000系アルミ（日本テストパネル社製）

注6) 各金属は硝酸塩を使用した。

【0076】

【表2】

No	Zr/Ti	エポキシ化合物	ポリイソシアネート化合物	メラミン樹脂	pH	処理時間(秒)	温度(°C)
実施例14	Zr(100ppm)	F(250ppm)	50ppm	0ppm	3.5	60	40
実施例15	Zr(200ppm)	B(250ppm)	25ppm	25ppm	4.0	60	35
実施例16	Zr(100ppm)	F(300ppm)	0ppm	100ppm	4.5	60	40
実施例17	Zr(150ppm)	A(300ppm)	3ppm	3ppm	3.7	60	40

【0077】

評価試験

<皮膜量>

皮膜中の化成処理剤に含まれる金属の合計量とエポキシ化合物に含まれる炭素量との合計量で表した。金属の合計量は、「XRF1700」（島津製作所製蛍光X線分析装置）を用いて分析し、エポキシ化合物中の炭素量は、「RC412」（LECO社製水分分析装置）を用いて分析した。

【0078】

<浴外観>

化成処理剤1L当たり1m²の金属基材を処理した後、化成処理剤中の濁りを目視観察した。評価結果を表3に示した。

○：濁りなし

×：濁りあり

【0079】

<二次密着性試験(SDT)>

得られた試験板に、素地まで達する縦平行カットを2本入れた後、5%NaCl水溶液中において50℃で480時間浸漬した。その後、カット部をテープ剥離し、塗料の剥離を観察した。

○：剥離なし

○：若干剥離

×：剥離幅3mm以上

評価結果は、表3に示す。

【0080】

<複合サイクル腐食試験(CCT)>

実施例及び比較例において、電着塗装して得られた試験板をカッターナイフで傷つけた後、湿潤工程1(2時間、40℃、湿度95%)、塩水噴霧(2時間、5%NaCl水溶液、35℃)、乾燥工程1(2時間、60℃)、湿潤工程2(6時間、50℃、湿度95%)からなるサイクルを60サイクル実施した後、カット部両側最大ふくれ幅を測定した。評価基準は、以下の通りである。

○：0～3.5mm以下

○：3.6～7mm未満

×：7mm以上

評価結果は、表3に示す。

【0081】

【表3】

No	浴外観	素材	皮膜量 (mg/m ²)	SDT	複合サイクル 腐食試験 (C C T) の結果
実施例 1	○	SPC	28	◎	◎
実施例 2	○	SPC	43	◎	◎
実施例 3	○	GA	57	◎	◎
実施例 4	○	GA	83	◎	◎
実施例 5	○	5000AI	5	◎	◎
実施例 6	○	SPC	31	◎	◎
実施例 7	○	SPC	68	○	○
実施例 8	○	SPC	47	◎	◎
実施例 9	○	SPC	69	◎	◎
実施例 10	○	GA	366	◎	◎
実施例 11	○	SPC	53	◎	◎
実施例 12	○	5000AI	73	◎	◎
実施例 13	○	SPC	112	◎	◎
実施例 14	○	SPC	45	◎	◎
実施例 15	○	GA	61	◎	◎
実施例 16	○	5000AI	47	◎	◎
実施例 17	○	GA	53	◎	◎
比較例 1	×	SPC	2400	◎	○
比較例 2	×	GA	3200	◎	◎
比較例 3	×	5000AI	1800	◎	◎
比較例 4	×	6000AI	1900	◎	◎
比較例 5	○	SPC	72	×	×
比較例 6	○	SPC	68	×	×
比較例 7	○	GA	52	○	×
比較例 8	○	6000AI	60	○	×
比較例 9	—	SPC	35	×	×
比較例 10	×	SPC	553	×	×
比較例 11	○	5000AI	57	×	×
比較例 12	○	SPC	0.05	×	×

【0082】

表3より、本発明の化成処理剤にはスラッジの発生がみられず、本発明の化成処理剤により得られた化成皮膜は、鉄系基材においても良好な塗膜密着性を有することが示された。一方、比較例で調製した化成処理剤により得られる化成皮膜は、すべての項目で良好な結果を得ることはできなかった。

【産業上の利用可能性】

【0083】

本発明の化成処理剤は、クロム等の環境に対する負荷が大きい重金属を使用する必要がなく、本発明の化成処理剤を使用する化成処理においては、表面調整を行わなくても良好な化成皮膜が形成されることから、作業性及びコストの面でも良好な化成処理剤である。更に、本発明の化成処理剤は、鉄系基材に対しても充分な塗膜密着性を与えることができるため、少なくとも一部に鉄系基材を含む被処理物に対しても処理を行うことができる。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】

クロムを含まず、鉄、亜鉛、アルミニウム等のすべての金属に対して、リン酸亜鉛処理と同等以上の良好な化成処理を行うことができる化成処理剤を提供する。

【解決手段】

ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種、フッ素、並びに、イソシアネート基及び／又はメラミン基を含有する水溶性エポキシ化合物からなる化成処理剤であって、上記ジルコニウム、チタン及びハフニウムからなる群より選ばれる少なくとも一種は、上記化成処理剤中の含有量が金属換算で20～10000 ppmである。上記化成処理剤中の上記イソシアネート基及び／又はメラミン基を含有する水溶性エポキシ化合物は、含有量が固体分濃度で5～5000 ppmである化成処理剤。

【選択図】 なし

認定・付加情報

特許出願の番号	特願2003-403687
受付番号	50301989007
書類名	特許願
担当官	第四担当上席 0093
作成日	平成15年12月 5日

<認定情報・付加情報>

【提出日】	平成15年12月 2日
-------	-------------

特願 2003-403687

出願人履歴情報

識別番号

[000230054]

1. 変更年月日

1990年 8月 6日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市北区大淀北2丁目1番2号

氏 名

日本ペイント株式会社